# Directly producing technical highly pure lead oxide

Patent Number:

DE19544603

Publication date:

1997-06-05

Inventor(s):

HAFERKORN GERHART (DE); KNOPF ULRICH DR ING (DE); PRAUKA GERHARD

(DE)

Applicant(s):

PIOX FARBENWERK OHRDRUF GMBH (DE)

Requested Patent: 
DE19544603

Application

Number:

DE19951044603 19951130

Priority Number(s): DE19951044603 19951130

IPC Classification:

C01G21/02; C01G21/06

EC Classification:

C01G21/06

Equivalents:

### **Abstract**

A process for directly producing technical highly pure lead oxide comprises directly oxidising liquefied lead in a reactor in a stream of air and removing. The novelty is that the liquefied lead is finely sprayed using a gas, and oxidised in the reactor in one step. An apparatus used in the above process is also claimed.

Data supplied from the esp@cenet database - I2

		e

# BUNDESREPUBLIK **DEUTSCHLAND**

# **® Offenlegungsschrift** <sub>®</sub> DE 195 44 603 A 1

# (5) Int. Cl.5: C 01 G 21/02 C 01 G 21/06



**DEUTSCHES** 

PATENTAMT

Aktenzeichen:

195 44 603.8

Anmeldetag:

30, 11, 95

Offenlegungstag:

5. 6.97

② Erfinder:

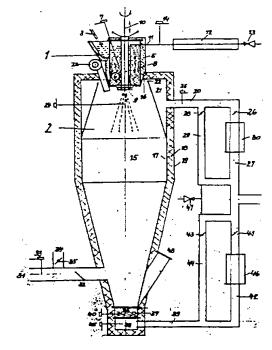
Haferkorn, Gerhart, 10117 Berlin, DE; Knopf, Ulrich, Dr.-Ing., 07318 Wickersdorf, DE; Prauka, Gerhard, 07422 Bad Blankenburg, DE

- (71) Anmelder: PiOx Farbenwerk Ohrdruf GmbH, 99885 Ohrdruf, DE
- (74) Vertreter: Däsch, G., Dipl.-ing., Pat.-Anw., 07629 Hermsdorf

- (S) Verfahren zur direkten Herstellung von technisch hochreinem Bleioxid und Vorrichtung zur Durchführung dieses Verfahrens
- Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, ein Verfahren zur Oxidation geschmolzenen Bleis sowie eine Vorrichtung zur Durchführung des Verfahrens zu schaffen, die ohne bewegte, mit dem geschmolzenen Blei in Berührung kommende Teile in einer einzigen Verfahrensstufe zu einem vernachlässigbaren Restbleigehalt im hergestellten Bleioxid führen.

Diese Aufgabe wird gelöst, indem flüssiges Blei durch eine Zweistoffdüse mittels eines Zerstäubungsgeses feinst zerstäubt und in einem Reaktor in einem Schritt oxidiert wird. Zur Durchführung des Verfahrens dient eine Vorrichtung mit einer vertikalen Anordnung eines Reaktors, der an seinem oberen Ende die Zwelstoffdüse, an seinem unteren Ende eine Wirbelschicht und seitlich über der Wirbelschicht einen Austrag aufweist. Die Gase für die Zerstäubung, für die Oxidation und für die Wirbelschicht werden getrennt in ihren Parametern steuerbar zugeführt.

Das erfindungsgemäß hergestellte Bleioxid ist beispielsweise in der chemischen und in der Glasindustrie anwendbar.



#### Beschreibung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur direkten Herstellung von technisch hochreinem Bleioxid, vorzugsweise Bleiglätte PbO. Dieses Bleioxid soll vorzugsweise in der chemischen und Glasindustrie verwendbar sein. Sie betrifft auch eine Vorrichtung zur Durchführung des Verfahrens.

Es sind vielfältige Verfahren zur Oxidation von Blei

netem Bleioxid bekannt.

Soweit bei bekannten Verfahren die Oxidation des Bleis im Dampfzustand erfolgen soll (Stand der Technik zu DE 9 37 585), ist ein unverhältnismäßig hoher Energieaufwand erforderlich und, wenn die Verdampfung 15 durch einen Lichtbogen erfolgt, entsteht ein hartes, für den oben genannten Anwendungszweck ungeeignetes Oxidoulver.

Aus Gründen den Energieersparnis hat man die Oxidationswärme der "Bleiflamme" zum Aufheizen der 20 Bleischmelze beim Verdampfungs-Oxidations-Verfahren zu nutzen gesucht (DE 9 37 585). Diese Energiesparmaßnahme wirkt lediglich auf die Bleischmelze ein und kann keine Auswirkungen auf die Qualität des pulvrigen

Bei einem weiteren bekannten Verfahren treffen in einer Reaktionskammer ein eingespritzter Strahl flüssigen Bleis und ein Strahl des Oxidationsgases senkrecht aufeinander (DE 10 74 023). Dieses sowie die weiteren hier noch dargestellten Verfahren haben den grundsätz- 30 lichen Nachteil, daß bei einstufiger Anwendung des Verfahrens der Restgehalt an metallischem Blei noch zu hoch ist und eine hinsichtlich Aufbau und Betrieb auf-

wendige zweite oxidierende Verfahrensstufe erfordern

würde, um die Qualitätsanforderungen beispielsweise 35 der jeweiligen Industrie zu erfüllen.

Bekannte Verfahren zur Oxidation von Metallpulvern allgemein (beispielsweise DE 12 40 838) sind für die Herstellung von Bleioxid nicht typisch, da die vorherige Pulverisierung des weichen und zähen Bleis schwierig 40 ist und bei dem leicht schmelzbaren Werkstoff einen technologischen Umweg mit erhöhtem Energiebedarf bedeutet.

Schließlich sind Verfahren und Vorrichtungen zu deren Durchführung bekannt, bei denen geschmolzenes 45 Blei in der Reaktionskammer durch Schleudern (DE 12 68 123) oder intensives Rühren (DE 30 16 984) in mehr oder weniger fein verteilter Form dem Oxidationsgas ausgesetzt wird. Im zweitgenannten Fall erfolgt die Dosierung des geschmolzenen Bleis durch eine 50 führt, daß sie den Zerstäubungsstrahl umhüllt. Die Ver-Zulauföffnung, die aber nicht Verteilungsfunktion einer Düse zu erfüllen vermag. Besonders nachteilig sind hierbei jedoch die mit dem Blei in Berührung kommenden, bewegten Teile der Apparatur wegen des Energieaufwandes für deren Bewegung sowie wegen ihre hohen 55 folgt die vollständige Oxidation sofort während des Verschleißes im Betrieb.

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, ein Verfahren zur Oxidation geschmolzenen Bleis sowie eine Vorrichtung zur Durchführung des Verfahrens zu schaffen, die ohne bewegte, mit dem geschmolzenen Blei in 60 bestimmten Korngröße. Der Reaktionsbereich 15 wird Berührung kommende Teile in einer einzigen Verfahrensstufe zu einem vernachlässigbaren Restbleigehalt im hergestellten Bleioxid führen.

Diese Aufgabe wird durch die in den Patentansprüchen beschriebene Erfindung gelöst.

Zu den vorteilhaften Auswirkung der Erfindung gehört es, daß das Verfahren einstufig und damit energiesparend und leicht steuerbar ist und die Vorrichtung zur Durchführung desselben ohne Bleibad und ohne Rührwerk im Reaktor betrieben werden kann.

Die Erfindung wird nachstehend an einem Ausführungsbeispiel näher erläutert. Die beigefügte Fig. 1 erläutert die wesentlichen Merkmale des funktionellen Aufbaus der erfindungsgemäßen Vorrichtung, wobei auch das erfindungsgemäße Verfahren erläutert wird.

Die Erfindung betrifft eine Anlage zur Oxidation von einer mittels einer Bleizerstäubungseinrichtung 1 zerzu einem feinteiligen, für die jeweiligen Industrie geeig- 10 stäubten Bleischmelze zu Bleioxid, vorzugsweise Bleiglätte PbO, in einem als senkrechten Schacht ausgeführten Reaktor 2.

> Die Bleizerstäubungseinrichtung 1 vereinigt in kompakter Bauweise alle erforderlichen Funktionen wie die Bereitstellung der Schmelze in einem Behälter unmittelbar vor der Düse, die Dosier- und Absperreinrichtung für die Bleischmelze, die Bereitstellung des aufgeheizten Zerstäubungsgases und eine Zweistoffdüse mit Reini-

gungseinrichtung.

Die Beschickung der Bleizerstäubungseinrichtung 1 mit Bleischmelze erfolgt mittels einer Bleipumpe bekannter Bauart aus einem Schmelzkessel über eine Bleizuleitung 3 in ein offenes Vorfach 4. Zur Verringerung der Wandwärmeverluste ist ein Behälter 5 mit Wärmeschutzisolierung vorgesehen. Eine Heizeinrichtung 6 in Verbindung mit einem Thermoelement 7 gewährleistet die Einstellung der Bleischmelze auf eine vorbestimmte Temperatur. In der Mitte des Behälters 5 ist im Bereich der Schmelze ein Bleiabsperrventil 8 mit einer unter dem Behälterboden angeordneten Zweistoffdüse 9 befestigt. Da Verunreinigungen der Bleischmelze nicht auszuschließen sind, ist für die Zweistoffdüse 9 eine Reinigungseinrichtung vorgesehen. Sie besteht aus einer Reinigungsnadel 10 mit einem Antrieb. Eine Zerstäubungsgaszuleitung 11 verläuft durch den Behälter 5 bis zur Zweistoffdüse 9. Das Zerstäubungsgas wird durch eine Heizeinrichtung 12 aufgeheizt. Eine Druck- und eine Temperatursteuerung 13 bzw. 14 des Zerstäubungsgases werden so eingestellt, daß nach adiabatischer Entspannung in der Zweistoffdüse 9 die Temperatur der gewünschten Reaktionstemperatur entspricht. Wahlweise kann auch ein Schutzgas zum Zerstäuben eingesetzt werden, um die Oxidation der Bleischmelze innerhalb der Zweistoffdüse 9 auszuschließen.

Die Bleizerstäubungseinrichtung 1 ist konzentrisch auf einem Deckel 16 des Reaktors 2 angeordnet. Der Zerstäubungsstrahl der Zweistoffdüse 9 kann sich im einem Reaktionsraum 15 ausbreiten. Vorgeheizte Verbrennungsluft wird so in den Reaktionsraum 15 eingeweilzeit der Bleipartikel unter Reaktionsbedingungen in der Reaktionszone ist ausschlaggebend für die Vollständigkeit der Oxidation.

Für die überwiegend feinstzerstäubten Partikel er-Durchströmens des Reaktionsraumes 15. Die notwendige Verweilzeit größerer Bleipartikel wird erreicht in einer am Reaktorboden angeordneten Wirbelschicht 36 aus inertem Material, vorzugsweise Quarzsand, in einer umgrenzt vom Reaktordeckel 16 und der Reaktorwand 17, die mit einer Isolierung 18 und einem Blechmantel 19 umhüllt ist. Die auf die notwendige Temperatur erhitzte Oxidationsluft wird über eine Oxidationsluftleitung 20 65 in einen Ringkanal 21 und schließlich über einen Ringspalt 22 in den Reaktionsraum 15 eingespeist.

Zum Aufheizen des Reaktors 2 in der Anfahrphase wird ein Gasbrenner 23 eingesetzt. Mit dem Erreichen

der Zündtemperatur im Reaktionsraum 15 beginnt das Zerstäuben der Bleischmelze. Nach erfolgter Zündung derselben kann der Brenner 23 ausgeschaltet werden.

Die Oxidation der Bleipartikel ist ein exothermer Vorgang. Um die mittels eines Thermoelements 24 gemessene Reaktionstemperatur in einem vorgeschriebenen Bereich zu halten, wird die Temperatur der zugeführten Oxidationsluft mit einem Thermoelement 25 gemessen und nach Bedarf geregelt. Die Einstellung der Oxidationslufttemperatur erfolgt durch eine Regeiklap- 10 pe 26 in einer Warmluftzuleitung 27 sowie durch eine Regelklappe 28 in einer Kaltluftzuleitung 29. Zur Aufheizung der Warmluft dient eine Heizeinrichtung 30.

Der Produktaustrag erfolgt im unteren Teil des Reaktors 2 oberhalb der Wirbelschicht 36. Eine Klappe 32 in 15 2 Reaktor einer Produktaustragsrohrleitung 31 wird in der An-

fahrphase nahezu geschlossen.

Zum Schutz nachgeschalteter Filter zur Produktabscheidung wird die Austragstemperatur mittels eines Thermoelements 33 gemessen und durch Einspeisung 20 7 Thermoelement von Kaltluft über eine in einer Kaltluftzuleitung 34 be-

findlichen Regelklappe 35 abgesenkt.

Bleipartikel, die so groß sind, daß sie nicht beim Durchströmen des Reaktorraumes 15 vollständig oxidieren, gelangen in die im Reaktorfuß angeordnete Wir- 25 belschicht 36. Die Wirbelschicht 36 gewährleistet eine ausreichende Verweilzeit dieser Bleipartikel unter Reaktionsbedingungen. Die Partikel werden außerdem in der Fluidschicht zermahlen und schließlich auch über die Produktaustragsrohrleitung 31 ausgetragen. Das 30 17 Reaktorwand inerte Material der Wirbelschicht 36 verhindert das Verkleben der Bleiglättepartikel.

Die Wirbelschicht 36 wird nach unten begrenzt durch einen Rost 37 aus feingelochtem Blech. Unterhalb des Rostes ist ein Anströmkasten 38 angeordnet. Da die 35 Wirbelluft ebenfalls als Oxidationsluft wirkt, wird sie auch auf Reaktionstemperatur aufgeheizt und über eine

Wirbelluftzuleitung 39 eingeblasen.

Die Temperatur in der Wirbelschicht 36 wird durch ein Thermoelement 40 gemessen und durch eine Regel- 40 klappe 41 in einer Warmluftzuleitung 42 sowie eine Regelklappe 43 in einer Kaltluftzuleitung 44 auf Reaktionstemperatur eingestellt. Ein Thermoelement 45 erfaßt die Wirbellufttemperatur. Das Aufheizen der Wirbelluft erfolgt mittels einer Heizeinrichtung 46. Eine 45 Verbesserung der Reaktionsbedingungen kann durch eine Sauerstoffeinspeisung 47 in die Kaltluftzuleitungen 29 und 44 für die Oxidationsluft und Wirbelluft erreicht

Eine Inspektionsöffnung 48 gestattet den Zugang 50

zum Bereich der Wirbelschicht. Nachstehend wird ein Ausführungsbeispiel des erfin-

dungsgemäßen Verfahrens angegeben: Die Schmelze wird in der Bleizerstäubungseinrichtung (1) mit einer Temperatur von < 700°C bereitgestellt. 55 42 Warmluftzuleitung Das Zerstäubungsgas wird auf 800°C aufgeheizt. Der Druck des Zerstäubungsgases wird so gewählt, daß nach der Entspannung im Reaktionsraum 15 eine Tem-

peratur von 630 bis 680°C gemessen wird.

Der Reaktor 2 wird auf eine Temperatur von 630 bis 60 680°C aufgeheizt, bevor das Zerstäuben beginnt. Diese Temperatur ist die bevorzugte Prozeßtemperatur und wird nach erfolgter Zündung durch eine entsprechend geregelte Temperatur der zugeführten Oxidationsluft gewährleistet.

Die Temperaturführung in der Wirbelschicht 36 wird analog behandelt. Die Wirbellufttemperatur wird auf 630 bis 680°C aufgeheizt und nach Reaktionsbeginn so geregelt, daß die Temperatur in der Wirbelschicht 36 in diesem Temperaturbereich liegt.

Die verwendete Düse zerstäubt sehr fein. Ca. 99,7 Masse-% der Bleipartikel liegen in der Korngröße < 50 µm. Bei einer Verweilzeit der Partikel von ca. 0,2 sec unter den genannten Temperaturbedingungen erfolgt deren vollständige Oxidation. Der verbleibende geringe Anteil gröberer Teilchen wird bei ausreichender Verweilzeit in der Wirbelschicht 36 zermahlen und ebenfalls oxidiert.

## Bezugszeichenliste

- 1 Bleizerstäubungseinrichtung
- 3 Bleizuleitung
- 4 Vorfach
- 5 Behälter
- 6 Heizeinrichtung
- 8 Bleiabsperrventil
- 9 Zweistoffdüse
- 10 Reinigungsnadel
- 11 Zerstäubungsgaszuleitung
- 12 Heizeinrichtung
- 13 Drucksteuerung
- 14 Temperatursteuerung
- 15 Reaktionsraum
- 16 Reaktordeckel
- 18 Isolierung
- 19 Blechmantel
- 20 Oxidationsluftleitung
- 21 Ringkanal
- 22 Ringspalt
  - 23 Gasbrenner
  - 24 Thermoelement
  - 25 Thermoelement
  - 26 Regelklappe
- 27 Warmluftzuleitung
- 28 Regelklappe
- 29 Kaltluftzuleitung
- 30 Heizeinrichtung
- 31 Produktaustragsrohrleitung
- 32 Klappe
  - 33 Thermoelement
- 34 Kaltluftzuleitung
- 35 Regelklappe
- 36 Wirbelschicht
- 37 Rost
- 38 Anströmkasten
- 39 Wirbelluftzuleitung
- 40 Thermoelement
- 41 Regelklappe
- 43 Regelklappe
- 44 Kaltluftzuleitung
- 45 Thermoelement
- 46 Heizeinrichtung
- 47 Sauerstoffeinspeisung
- 48 Inspektionsöffnung

## Patentansprüche

1. Verfahren zur direkten Herstellung von technisch hochreinem Bleioxid, vorzugsweise Bleiglätte PbO mit einem Oxidgehalt über 99,9 Masse-%, bei dem flüssiges Blei in einen Reaktor eingebracht und in diesem unter Zufuhr eines Luftstromes direkt oxidiert und ausgetragen wird, dadurch gekennzeichnet, daß das flüssige Blei durch eine Zweistoffdüse mittels eines Zerstäubungsgases feinst zerstäubt und im Reaktor in einem Schritt oxidiert wird.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß mehr als 99,9% Masse-% des eingebrachten flüssigen Bleis auf einen Korndurchmes-

ser unter 400 µm zerstäubt werden.

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß das flüssige Blei der Zweistoffdüse gegenüber der Reaktionstemperatur überhitzt zugeführt wird, um die mit der Entspannung des Zerstäubungsgases verbundene adiabatische 15 Abkühlung zu kompensieren.

4. Verfahren nach einem der bisherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß das feinteilige Blei-/Bleioxidgemisch am unteren Ende des Reaktors

auf einer Wirbelschicht gehalten wird.

5. Verfahren nach einem der bisherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß das Zerstäubungsgas Luft ist.

6. Verfahren nach einem der bisherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß dem Zerstäubungs- 25 gas Stickstoff oder ein Edelgas zugesetzt ist oder es daraus besteht.

 Verfahren nach einem der bisherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß dem in den Reaktor eingeleiteten Luftstrom Sauerstoff zugesetzt wird.
 Vorrichtung zu Durchführung des Verfahrens

nach Anspruch 1 bis 7, gekennzeichnet durch

- einen Reaktor (2) mit einer im Verhältnis zu seinem Durchmesser großen vertikalen Ausdehnung,

— eine beheizte, in eine Zweistoffdüse (9) mündende Bleizerstäubungseinrichtung (1) mit der Bleischmelze am oberen Ende des Reaktors (2),

- eine Wirbelschicht (36) am unteren Ende 40

des Reaktors (2),

- eine seitlichen Austrag (31) über der Wirbelschicht (36) sowie

- hinsichtlich Gasdurchsatz, -zusammensetzung und -temperatur getrennt steuerbare Zu- 45 leitungen (11, 20, 39), welche sämtlich seitlich

- für das Zerstäubungsgas unmittelbar in der Öffnung der Zweistoffdüse (9),

- für die Öxidationsluft in einen Ringkanal (21) mit einem Ringspalt (22) konzentrisch um die Zweistoffdüse (9) herum und - für die Wirbelschicht (36) unter dersel-

ben

in den Reaktionsraum (15) münden.

Hierzu 1 Seite(n) Zeichnungen

55

60

- Leerseite -

Nummer: Int. Cl.<sup>6</sup>:

Offenlegungstag:

DE 195 44 603 A1 C 01 G 21/02

5. Juni 1997

